

1_ الصيغة الكيميائية لكرومات النحاس | هي

 CuCrO_4 ☐ Cu_2CrO_4 ☒ CrCrO_4 ☐ $\text{Cu}(\text{CrO}_4)_2$ ☐

التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

لان النحاس تكافؤ احادي (حافظ شرطه واحد) في السؤال والكرومات تكافؤ ثنائي

2- رمز الهكائن هو

$C_{10}H_{20}$ ☐

$C_{10}H_{22}$ ☐

$C_{10}H_{18}$ ☒

C_9H_{20} ☐



التعليقات على الاجابات غير المسموحة

لانه تبع قانون الهكائن ... تضرب الكربون في 2 وتزود 2

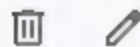
3_ المركب A الناتج من اتحاد غاز المستخدم في هواء الشويق مع عنصر المستخدم صناعه طائرات الميخ المقاتله هو

ScO ☐

Sc2O3 ☒

TiO ☐

ScO3 ☐



التعليقات على الاجابات غير المصححة

الامسكتيوم تاتنى التكافؤ والاكسجين تاتنى التكافؤ



4- عدد الالكترونات المفردة في Fe^{+2} هو

2 ☐

6 ☐



4 ☒

5 ☐



التعليقات على الاجابات غير المصححة

الحديد يفقد 2 الكترون من s فيبقى 6 الكترون في d ولما توزعهم داخل الخمس مربعات هنلقي 4 الكترونات مفردة

5- عدد الالكترونات المفردة في Ni^{+3} تساوي عدد الالكترونات المفردة في ...

^{24}Cr ☐

$^{25}Mn^{+2}$ ☐

^{23}V ☒

$^{26}Fe^{+3}$ ☐



التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

لا التيكل هيقند 3 الكترونات 2 من s وواحد الكترون من d هيبقي 7 الكترونات نضعهم داخل العريجات هتلاقي 3 الكترونات مفردة وهتلاقي في الاحتيارات الفانديوم عند توزيعه عند 3 الكترونات مفردة

6- إذا علمت أن هناك مركب عضوي عدد ذرات الكربون 3 والهيدروجين 8 فإن هذا المركب ...



☒ الكان

☐ الكون

☐ الكاين



التعليقات على الأجوبة غير المصححة

الرمز C_3H_8
فيما الكان



7- عنصر يستخدم في زئبرك السيارات فإن عدد الالكترونات المفردہ
تساوي ...

1 ☐

2 ☐



3 ☒

4 ☐



التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

عنصر الفلانيوم عدده 3 مفرد

8- عدد الأكسجين في صودا الغسيل يساوي

12 ☐

14 ☐



13 ☒

17 ☐



التعليقات على الاجابات غير الصحيحة

رمز صودا الغسيل $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ تمام هتلقها في الصفحة رقم 3 ؛
هتسب الاكسجين كام واحد هتلقها 13



9- يعتبر من الغازات

☐ الصوديوم☒ النيتروجين☐ الكالسيوم☐ الفرانيوم

التعليقات على الاجابات غير المصححة

لأنه غاز غازات خامل ساعدك انه غاز خامل ... بمن هو غاز

10- عند تفاعل غاز الكلور مع الالومنيوم فان معامل (وزن) الكلور يكون

7 ☐

8 ☐

5 ☐

3 ☒



التعليقات على الاجابات غير المصححة

لان المعادلة هتكتب الاول وبعد كده توزن وتشوف الكلور كداه كم على الشمال (وزن)
هتكتب كده





11- رمز الجير المطفئ هو

CaO

Ca(OH)₂ ☒

Ca₂O ()

CuO ()



سعيقات غنى و حابث غير صحيحه

الجير الحي هو CaO

الجير المطفئ هو Ca(OH)₂

هناكها في الصفحة رقم 3 في العنونة من هنا

12- عند تفاعل 2 مول من نترات الالومنيوم فان عدد الاكسجين

16 ☐

18 ☒

12 ☐

7 ☐



التعليقات على الاجابات غير المصححة

معنى كلمة مول بمعنى الوزن (((الرقم الذي على الشمال)))

لكتب نترات الالومنيوم $Al(NO_3)_3$

بعد كده لاحظ قدام المركب عدد المولات التي فيه 2

$Al(NO_3)_3 \times 2$

لحسب عدد الاكسجين هيعطى 18

والسلام عليكم ورحمة الله وبركاته :

13- عدد روابط سجما بين ذرات كربون والهيدروجين في مركب الهكسان هو

النقاط 1

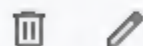


14 ☒

15 ☐

16 ☐

19 ☐



التعليقات على الأجابات غير المصححة

لان رمز الهكسان C_6H_{14}

ارسم الكربون في سطر وطلع من كل كربونه الهيدروجين

وطبعاً فاكثرين الكربون اكاف رباعي

وتعد عدد الهيدروجين هيطلع معاك 14



14- بورات الخارجين || الصيغة الكيميائية لها

ZnBO_2 ☐

ZnBO_3 ☐

Zn_3BO_3 ☐



$\text{Zn}_3(\text{BO}_3)_2$ ☒



التعليقات على الاجابات غير المصححة

الخارجين تكافؤ ثنائي

والبورات تكافؤ ثنائي

واعمل المقصود

والرموز صفحة 2 وصفحة 3

وشكرا لتعاونكم معنا حملة نكد عليهم

د محمد رزق

15- إذا علمت أن الكتلة المولية للمركب عضوي تساوي 30 جرام
ويحتوي علي 6 ذرات هيدروجين فإن هذا المركب هو ... علما بأن
(H=1/12=C)

C2H4 ☐

C2H6 ☒

C3H6 ☐

C4H6 ☐



التعليقات على الإجابات غير المسمية

بص يا صلمي

اول شي يعني ايه كتله جزيئية معنا ان المركب كتله متعوض عنه بالارقام التي في الاتوار

يعني ببساطه حد الاختيارات وامسك كل مركب وعوض عن كبرون 12 والهيدروجين 1 ولنا كتلتك الارقام في السؤال (الارقام دي يعني العدد الكتلي)

يعني لو مسكنا C2H6 نعوض عن الكبرون 12 والهيدروجين 1

12 في 2 + 6 في 1 = 30

لو عمت واضحه عرفتني على الواتس ويعطتك حلها

د محمد رزق